

奥氏体钢电弧焊接

[苏] Б·И·密道瓦尔著

机械工业出版社

奧 氏 体 鋼 电 弧 焊 接

〔苏〕Б·И·密道瓦尔著

陆仁发譯



机械工业出版社

本书闡述現代鉻鎳奧氏体不銹鋼、耐酸鋼、抗氧化鋼、热強鋼和合金以及双层鋼的特性。探討上述材料手工电弧焊、自动气电焊和埋弧自动焊的主要特点。对最常用的奧氏体鋼和双层金屬的电弧焊(手工焊和自动焊)作了具体說明，并介紹了焊接材料和焊接接头的质量檢驗方法以及有关焊縫和焊接接头机械性能和腐蝕性能方面的資料。

关于奧氏体鋼电渣焊接的內容，譯者根据本书作者发表在1958年第二期“自动焊接”杂志上的文章譯出，茲作为附录載于书末。

本书供广大的焊接技术人員和焊工参考。

Б. И. МЕДОВАР

ЭЛЕКТРОДУГОВАЯ СВАРКА АУСТЕНИТНЫХ СТАЛЕЙ

МАШГИЗ 1958

(根据苏联國立机器制造科技书籍出版社一九五八年版譯出)

* * *

奧 氏 体 鋼 电 弧 焊 接

[苏]Б·И·密道瓦爾著

陆 仁 发 譯

(根据中国工业出版社紙型重印)

*

机械工业出版社出版 (北京苏州胡同 141 号)

(北京市书刊出版业营业許可证出字第 117 号)

机械工业出版社印刷厂印刷

新华书店北京发行所发行·各地新华书店經售

*

开本 787 × 1092 1/32 · 印張 3 5/16 · 字数72千字

1965 年 7 月北京新一版 · 1965 年 7 月北京第一次印刷

印数 0,001—6,000 · 定价(科四)0.36 元

(1963年12月北京第一版)

*

统一书号: 15033 · 3601

目 次

原序	1
一、現代鎳鉻奧氏體鋼的分类	2
二、奧氏體鎳鉻鋼焊接的基本特点	8
奧氏體鋼焊接的冶金特点	8
奧氏體鋼焊接的工艺特点	19
三、奧氏體鋼結構生产中应用的各种焊接方法	21
手工电弧焊	21
碳板焊	28
气焊	29
气电焊	30
埋弧焊	40
四、奧氏體鋼焊接材料和焊接接头的质量检验	52
热裂縫試驗	52
鐵素体数量的檢查	56
腐蝕試驗	57
五、各种类型奧氏體鋼的焊接	60
用奧氏体-鐵素体焊縫焊接18-8型鋼	60
用奧氏体-鐵素体焊縫焊接某些热强鋼	69
用純奧氏体焊縫焊接25-20型鋼	70
六、鎳基热強合金的焊接	73
七、高強度奧氏體鋼的焊接	74
八、双层鋼的簡明特性和焊接特点	76
九、奧氏體鋼与非奧氏體鋼的焊接	84
十、奧氏體鋼焊接結構和焊接接头的热处理	85

十一、奥氏体钢和镍基热强合金的电渣焊	87
附录1.	88
附录2.	90

原序

現代化学工业和炼油工业、航空、动力、噴气和火箭技术、原子能工业等高速度发展，必須不断地扩大高合金鎳鉻奧氏体鋼和合金的应用范围。

我国(苏联)冶金工业部門生产了許多牌号的奧氏体鋼和合金，这些鋼和合金具有各种独特的性能：有抵御各种液体和气体（从海水，一直到熔融的鉀、鈉、水銀蒸气以及燃汽輪机中燃料的燃燒产物）腐蝕介质的能力；在超高温和超高压同时作用条件下长期保持所需的强度的能力；在宇宙空間温度的酷冷条件下有非常高的塑性以及其它的性能等。

最近几年要大力增加不銹鋼的生产能力，而热强鋼及合金产量的增长将超过 4 倍。所有这些大量的新材料，多半是用来制造焊接工作、焊接結構、焊接容器和建筑物的。在用高合金鋼和合金制成的产品的现代化生产工艺中，焊接（特別是电弧焊接）起着主要作用。除了手工电弧焊接以外，埋弧自动焊接也获得了日益巩固的地位；而电渣焊接則适用于焊接厚的金属。在制造奧氏体鋼的薄壁工作件中，日益广泛地采用电极熔化和电极不熔化的氩弧焊接。最近，在二氧化碳气体中焊接奧氏体鋼的方法开始有了迅速的发展。当然，也采用綜合保护(二氧化碳和无氧的氟化物焊剂)液态金属的焊接方法。在航空和其它一些工业部門，还广泛采用奧氏体鋼的接触焊接。

本书中，我們只叙述有关奧氏体鋼和双层金属的各种电

弧焊接法(埋弧焊法、气电焊法和手工电弧焊法)的基本問題；至于这些鋼的接触焊，就不討論了。

一、現代鎳鉻奧氏體鋼的分类

根据我国(苏联)現行标准，高合金鋼采用以下的表示方法：合金元素用字母表示，而它的大致含量則用放在相应字母后面的数字来表示。化学元素采用如下的代号：鋁-I0、鈷-B、硼-P、硅-C、錳-T、銅-Д、鉬-M、鎳-H、铌-Б、鉻-X、鈦-T、釩-Ф。鋼号前面的数字表示鋼內碳的平均含量(百分之零点几)。例如，1X18H9T鋼的代号，表示这种鋼平均含有0.1%的碳、18%的鉻、9%的鎳和小于1%的鈦。2X18H9牌号的鋼与1X18H9T牌号的鋼所不同的是，鋼內平均含有0.2%的碳和不含鈦。如果鋼的牌号前面的数字是0，这就是說鋼內的最大含碳量小于0.1%。X23H23M3Д3Б牌号的鋼平均含有23%的鉻、23%的鎳、3%的鉬、3%的銅和小于1%的铌。

苏联冶金工业部門目前生产数十种牌号的高合金鋼和合金。焊接結構用得最广泛的是不銹鋼。在生产上把所有含鉻量高的鋼都称做不銹鋼。这一定义并不完全确切。

根据标准(ГОСТ5632-51)，含鉻量高(大于6~8%)的鋼和合金共分为三大类：1)不銹鋼和耐酸鋼；2)抗氧化鋼和热强鋼；3)高电阻合金。

属于真正不銹的鋼只是高鉻鋼(1X13, 2X13, 3X13, 4X13, X14)。这种鋼含鉻达15%、鎳不大于0.6%。鉻不銹鋼的主要特点是抗大气腐蝕的性能强，因而在空气中不会

生锈。一些铬不锈钢的化学成份(根据TOCT5632-51)列于表1。

表 1

钢 号 ^①	碳	硅	锰	铬	镍	硫	磷
1X13(9M1)	不大于 0.15	不大于 0.6	不大于 0.6	12.0~14.0	不大于 0.6	不大于 0.03	不大于 0.035
2X13(9M2)	0.16~0.24	0.6	0.6	12.0~14.0	0.6	0.03	0.035
3X13(9M3)	0.25~0.34	0.6	0.6	12.0~14.0	0.6	0.03	0.035

① 括号内指的是钢的旧牌号。

1X13钢用来制造水轮机和汽轮机的叶片和蒸气管道，炼油设备的附件，家常用品(餐具、器皿等)。焊接的工件最常用的是含铬12~14%的低碳不锈钢。铬钢内的含碳量越高，越不好焊。含碳量在0.06%以下的低碳铬钢在空气中几乎不会淬火，焊起来也无多大困难。这种钢主要具有铁素体组织。2X13、3X13型钢具有铁素体-马氏体组织；这些钢由于含碳量较高在空气中容易淬火，所以焊起来很困难。

属于高铬耐酸钢的，主要是含铬量16~30%的铬钢(X17, X25, X28)和除了含铬外还含有镍(14%以下)的镍铬钢。国家标准规定制造如下的镍铬耐酸钢：X17H2、0X18H9、1X18H9、2X18H9、1X18H9T、X18H11B、X13H4T9、X18H12M2T和X18H12M3T。铬钢和镍铬耐酸钢的主要特点是，在各种酸类(液态和气态)作用的条件下能耐腐蚀。同时，由于耐酸钢在空气中的抗锈性能也很强，所以也可称做不锈钢。上述各种钢具有这些优良性质，都是由于钢内含有铬的缘故。铬钢和镍铬耐酸钢的化学成份列于表2(根据TOCT5632-51)。

表 2

鋼 号①	化 學 成 分 (%)						鉬	鎳	鉻	硫	磷
	碳	硅	鑄	鎔	鎳	鈦					
不大于						不大于					
X17(ЭЖ17)	0.12	0.8	0.7	16.0~18.0	0.6	—	—	—	—	0.030	0.035
X25(ЭИ181)	0.20	1.0	0.8	23.0~27.0	0.6	—	—	—	—	0.030	0.035
X78(ЭЖ27)	0.15	1.0	0.8	27.0~30.0	0.6	—	—	—	—	0.030	0.035
0X18H9(ЭБ90)	0.07	0.8	2.0	17.0~20.0	8.0~11.0	—	—	—	—	0.030	0.035
1X18H9(ЭИ1)	0.14	0.8	2.0	17.0~20.0	8.0~11.0	—	—	—	—	0.030	0.035
1X18H9T(ЭБ1T)	0.12	0.8	2.0	17.0~20.0	8.0~11.0	5(C ^②)~0.03)	—	—	—	0.030	0.035
X18H11B (ЭИ402)	0.10	1.0	2.0	17.0~20.0	9.0~13.0	—	8C ^② ≤1.5	—	—	0.030	0.035
X18H12M2T (ЭИ171)	0.12	0.8	2.0	16.0~19.0	11.0~14.0	0.3~0.6	—	—	2.0~3.0	0.030	0.035
X18H12M3T (ЭИ432)	0.12	0.8	2.0	16.0~19.0	11.0~14.0	0.3~0.6	—	—	3.0~4.0	0.030	0.035

① 括号内指的是钢的旧牌号；

② 钢的含碳量。

X17、X25、X28高鉻鋼具有鐵素體組織，焊接時不會淬火，但是近焊縫區的晶粒有長大的傾向，用熱處理也不能消除。

鎳鉻耐酸鋼即使從高溫緩慢冷卻也可以保持奧氏體組織，因此稱它為奧氏體鋼。奧氏體鋼與其它所有各種牌號的鋼不同的地方是，這種鋼在水中淬火之後塑性變得很大，並且比淬火前更軟。這些鋼在文獻中不僅根據標準牌號來表示，而且更簡單地用兩個數字“18-8”來表示。其中頭一個數字代表平均含鉻量，第二個數字代表平均含鎳量。

18-8型奧氏體鋼在硝酸工業（製造硝酸用的設備、熱交換器、管道）中、人造酒精和橡膠等工廠的設備中、航空工業（超音速噴氣式飛機的支承結構、噴氣式發動機）、造船業、煤炭和石油工業（礦井泵、煉油設備）、食品工業（食品煮鍋、糖果廠和罐頭廠設備）、輕工業和紡織工業（紗布的漂染槽、生產電影膠片的設備等）以及醫藥工業（盤尼西林廠的設備）中均得到廣泛應用。這些鋼也用作為建築物的裝飾和藝術裝飾品等材料。

表 3

鋼的 型號	鋼的 牌號	化 學 成 份 (%)									
		碳	硅	錳	鉻	鎳	銅	鉬	鈦	硫	磷
X23Н23 M3Д3	ЭИ533	不大于 0.10	不大于 1.0	0.5~ 0.5	0.25~ 25.0	22.0~ 25.0	22.0~ 3.5	2.5~ 3.5	2.5~ 3.5	—	0.03 0.035
X23Н28 M3Д3Т	ЭИ629	0.10	0.8	0.6	22.0~ 25.0	26.0~ 29.0	3.0~ 4.0	2.5~ 3.5	0.6	0.02 0.035	

近年來，18-8型奧氏體鋼的應用在不斷地擴大。同時，

表 4

钢的种类	钢的牌号	化 学 成 分 (%)						钼	钨	铝	硫	磷	
		碳	硅	锰	铬	镍	钛						
抗 氧 化 钢	X121OC (ЭИ404)	0.07~0.12	1.2~2.0	不大于 0.7	11.5~14.0	不大于 0.5	—	—	—	1.0~1.8	0.030	0.035	
	X25T (ЭИ439)	不大于0.15	1.0	0.8	23.0~27.0	不大于0.6	4C $\leqslant 0.8$	—	—	—	0.030	0.035	
	X23H13 (ЭИ319)	" 0.20	1.0	2.0	22.0~25.0	12.0~15.0	—	—	—	—	0.030	0.035	
	X23H18 (ЭИ417)	" 0.20	1.0	2.0	22.0~25.0	17.0~20.0	—	—	—	—	0.030	0.035	
	X25H20C2 (ЭИ284)	" 0.20	2.0~3.0	1.5	23.0~27.0	18.0~20.0	—	—	—	—	0.030	0.035	
	X 5 M	不大于0.15	0.5	不大于 0.6	4.0~6.0	—	—	0.50~0.60	—	—	—	0.030	0.035
热 强 钢	X13H7C2 1X14H14B 2M(ЭИ257)	0.25~0.37	2.0~3.0	0.7	11.5~14.0	6.0~7.5	—	—	—	—	—	0.030	0.035
	X16H26 M6①	不大于0.15	0.8	0.7	13.0~15.0	13.0~15.0	—	0.45~0.60	2.0~2.75	—	—	0.030	0.035
	X16H35 B3①	0.15	0.3	2.0	16	26	—	6	—	—	—	—	—
	X16H13 M3①	0.15	0.3	1.5	16	35	—	—	3	—	—	—	—
				2.5	16	13	—	2.5	—	—	—	—	—

① X16H26M6, X16H35B3, X16H13M3 热强钢按特殊技术条件制造。

注 表内所列的是钢的大致成份。

含鉻量和含鎳量較高的新的耐酸鋼的应用也在擴大。由於這些元素的含量較高，並加有鉬和銅的合金化元素，因而新的奧氏體鋼具有能耐多種強腐蝕介質（例如，沸騰的濃硫酸、醋酸和其他酸類）的性能。耐酸能力較高的穩定奧氏體鋼的化學成份（根據 ЧМТУ 3720-53）列于表 3。

在所謂抗氧化鋼和熱強鋼一類內，通常包括在高溫下抗氧化（抗形成氧化皮）能力較高的鉻鋼和鎳鉻鋼（抗氧化鋼），以及在高溫下能保持足夠強度和抗氧化能力的鋼（熱強鋼）。在耐酸鋼中，X25 和 X28 鉻鋼是在 1000~1100°C 下仍具有抗氧化能力的鋼。耐酸鉻鎳奧氏體鋼也可作為熱強鋼使用：1X18H9T 的耐熱能力為 500~600°C；X18H12M3T 的耐熱能力為 700~800°C。一些抗氧化鋼和熱強鉻鋼以及鎳鉻鋼的化學成份列于表 4（根據 ГОСТ 5632-51）。

抗氧化鋼和熱強鋼一般用在化學工業、航空工業和現代化的熱電站中。目前已經掌握了多種抗氧化鋼和熱強鋼的埋弧自動焊接。

表 5 一些鎳鉻合金（尼赫洛姆）的化學成份
(ГОСТ 5632-51)

合 金 牌 号 ^①	化 学 成 份 (%)							
	碳	硅	錳	鉻	鎳	鐵	硫	磷
X15H60(ЭХН60)	不大于 0.15	1.0	1.5	15.0~18.0	55.0~61.0	余量	不大于 0.025	0.035
X20H80(ЭХН80)	0.15	0.5	1.5	20.0~23.0	75.0~87.0	余量	0.025	0.030
X20H80T3 ^② (ЭИ437)	0.08	1.0	0.5	19.0~23.0	余量	不大于 2.5	0.015	0.020

① 括號內指的是合金的舊名稱；

② ЭИ437 合金內含有鉻 0.4~1.1% 和鈦 2.0~2.9%。

一般叫做“尼赫洛姆”的，即铬和镍的合金，属于高电阻合金。一些镍铬合金（“尼赫洛姆”）的化学成份 (ГОСТ5632-51) 列于表 5。

目前已經掌握了 X15H60、X20H80T (ЭИ437) 合金，以及其他各种镍基热强合金的电弧焊接。

二、奥氏体镍铬钢焊接的基本特点

奥氏体钢与普通碳钢的区别在于导热性小、加热时膨胀系数大和电阻高。

由于奥氏体钢的这些特性，要求采用特殊的电弧焊接工艺来焊接这些钢。奥氏体钢的焊接特点可以分成两类：1)冶金特点和2)工艺特点。

奥氏体钢焊接的冶金特点

晶间腐蚀 18-8型奥氏体钢受到一种最危险的腐蚀破坏，即所谓晶间腐蚀。如果18-8型钢在 500~800°C 温度范围内加热，或从 900~1100°C 缓慢冷却，则在 18-8 型钢内即产生变化，这些变化几乎在显微镜下都不能发现。奥氏体是铬、镍和一些其它元素在铁中的固溶体。碳在奥氏体内的溶解是有限的，在室温情况下，奥氏体只能溶解 0.02% 的碳。如果钢含有大量的碳，在所谓危险温度或临界温度的作用下，过剩的碳以碳化铬形式从固溶体中析出。碳化铬沿奥氏体的晶界上析出，结果奥氏体晶粒边界部分的含铬量降低到 10~12% 以下。由于含铬量降低，因而促使金属丧失抗蚀性。如果钢与酸类或其他腐蚀性介质接触，则奥氏体晶粒边界部分就会

較快地溶解在液体中，晶粒間的連系和結合就被破壞。因此上述的破壞形式，就稱做晶間腐蝕。因為腐蝕性液體滲入鋼內是沿晶界進行的（圖1a），而晶粒（晶体）本身却完整無缺，所以從金屬外表不能確定它是否受到晶間腐蝕。為此，需要對金屬加載荷——彎曲或拉伸，這時，就能發現腐蝕裂縫（圖1b），甚至奧氏體的個別晶粒，會從變形了的金屬上落下來。

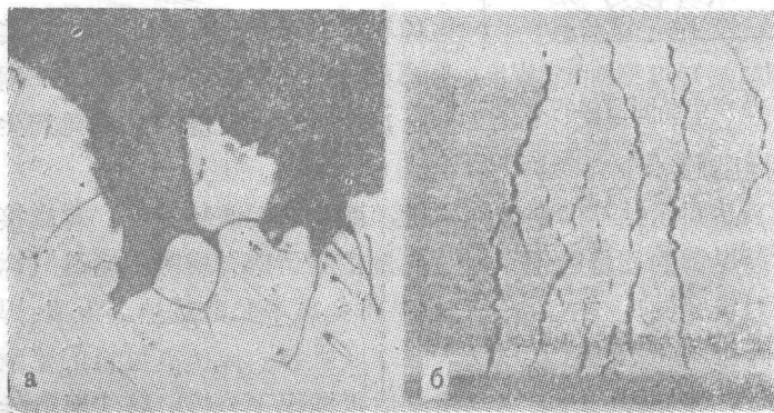


图1 不锈钢的晶间腐蚀：
a—微观照片；b—弯曲后钢的外表。

焊接過程中，焊縫兩邊的基本金屬的一定部分，被加熱到危險溫度範圍（圖2），這些地方就可能產生晶間腐蝕。為了防止發生這種情況，需要採取特殊措施：或者把鋼內的含碳量降到 $0.02\sim0.03\%$ ；或者把鈦或鉻合金元素加入鋼內。這些元素與碳的親和力比鉻大，因此過剩的碳將以碳化鉻或碳化鈦的形式析出，奧氏體晶界部分的含鉻量就不會降低，而且對晶間腐蝕的傾向性也將被防止。防止焊接接頭晶間腐蝕的另一種方法是淬火。當進行淬火加熱（ $1050\sim1100^{\circ}\text{C}$ ）時，碳化鉻溶解到奧氏體內，而迅速冷卻又穩定了奧氏體組

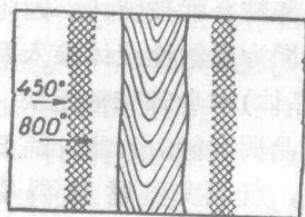


图 2 18-8 型鋼由于焊接加熱產生晶間腐蝕的示意圖

晶間腐蝕。

晶間腐蝕不仅會破壞鋼材，而且還會破壞焊縫，和直接靠近焊縫的近縫區（圖3， δ ）。为了避免熔合線旁的腐蝕（稱為刀狀腐蝕），在焊接過程中基本金屬不允許過熱。為此焊接時應採用短弧，並以最大的速度進行。焊接有坡口的厚金屬時，等先焊的一層完全冷卻後再堆焊下一层。位於腐蝕性介質一面的焊縫應最後焊，以盡量使它不受重複的熱作用。

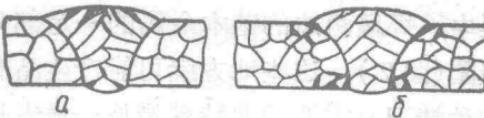


图 3 焊接接头內的晶間腐蝕：

a —焊縫上； δ —熔合線旁的基本金屬內。

為了防止奧氏體金屬過熱和保證焊接接頭具有最高的抗蝕性，特別是在手工焊時，最好採用專門的措施來加速焊縫的冷卻。因此，通常運用人工冷卻的銅墊板。有時候在背面焊下一道焊縫時，最好用水澆前一道焊縫另一面的金屬。

織。經研究確定，可用所謂穩定退火或擴散退火的方法，即在 $850^{\circ}\sim 900^{\circ}$ 下加熱 $2\sim 4$ 小時，然後在空氣中冷卻來代替淬火。為了不採用淬火，在焊接結構中採用含有鈦或鈮的18-8型奧氏體鋼（1X18H9T、X18H11B、X18H12M2T、X18H12M3T）。焊接0X18H9、1X18H9和2X18H9鋼時，一定要進行淬火，以免產生晶間腐蝕。

热裂縫 焊接奧氏体鋼時，焊縫內產生熱裂縫的情況，比焊接碳鋼和許多合金鋼時要多得多。出現熱裂縫的原因是焊縫在它的結晶期內受到拉應力的作用，柱狀晶體的接合被破壞。這些拉應力的產生是由於鋼在焊接過程中不均勻加熱的結果。熱裂縫是在焊接熔池結晶時形成的，因此最近有人把它叫做“結晶裂縫”。奧氏体焊縫形成裂縫的傾向性較大，不僅是由於受到它的結晶特點的影響，而且與奧氏体鋼比碳鋼的收縮性大也有關係。

奧氏体焊縫的抗裂性與化學成分、焊縫金屬的組織以及焊條塗料和焊劑的性質有關。

焊接奧氏体鋼時，焊縫有兩種基本類型的組織，就是純奧氏體組織（單相組織）和奧氏體-鐵素體組織（雙相組織）（圖4及14）。單相組織的焊縫從抗熱裂縫能力和抗晶間腐蝕能

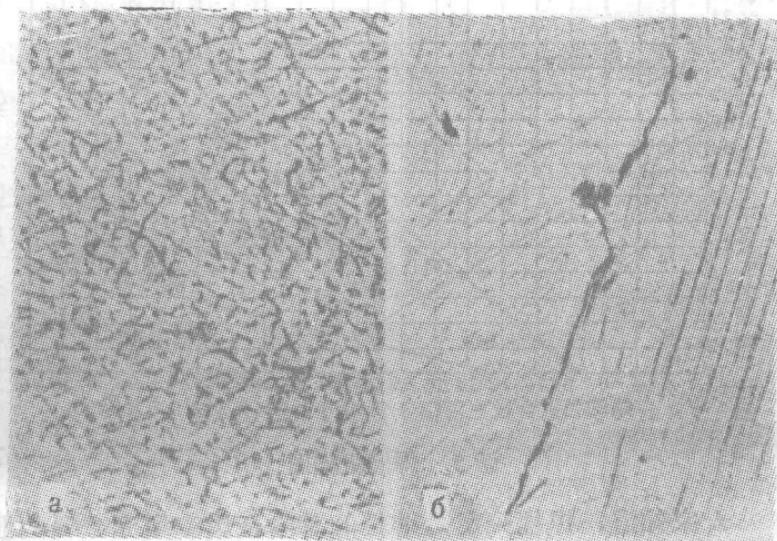


图4 焊缝的显微组织：

a—奥氏体-铁素体；b—奥氏体。

力來說，比雙相組織的焊縫要差得多。

焊縫內無論存在那一種組織，首先取決于它的化學成分。合金元素、碳和氮對奧氏體鋼焊縫組織的影響都不同。碳、氮、鎳、錳、銅和鈷能促使保持純奧氏體組織。鉻、硅、鈦、鋁、釩、鈮、鵝和鉬則相反，這些都是鐵素體劑的元素，它們會促使焊縫內出現鐵素體成份。上面列舉的每種元素的作用力都是不一樣的，例如作為奧氏體劑的氮，它的作用力比鎳強30倍。對碳來說也是如此。硅是比鉻大1.5倍的強鐵素體劑。而鋁則是比鉻大2倍的鐵素體劑。知道了焊縫內合金元素——碳和氮的含量，以及其中每種元素的相對作用力，就可藉助於所謂組織圖（圖5）來大概地估計焊縫內鐵素體的數量。

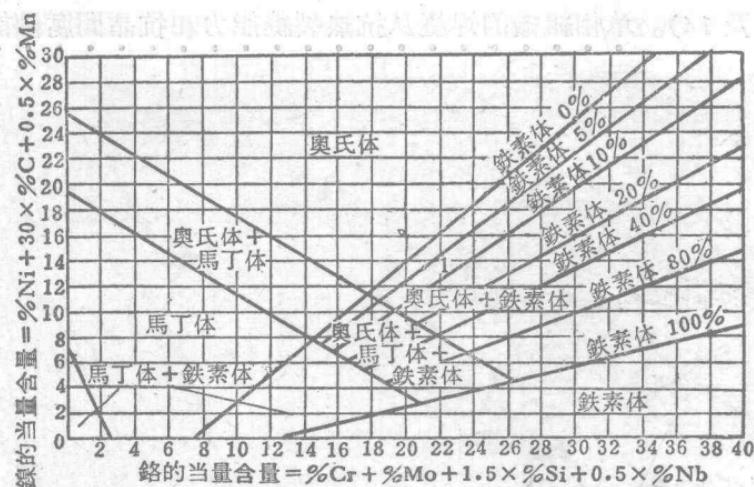


圖5 焊縫組織圖

大家知道，焊縫金屬是熔化的基本金屬和填充金屬的混合物。在手工焊時使用同一種焊條，或自動焊時使用同一種焊絲和焊劑的情況下，奧氏體焊縫的化學成分也會不一樣，